

الأجهزة التي يتكون فيها تيار كهربائي نتيجة حدوث تفاعل كيميائي تلقائي هي الخلايا :

(أ) الكهربائية

(ب) الكيميائية

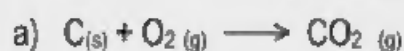
(ج) الكهروضوئية

(د) الجلفانية

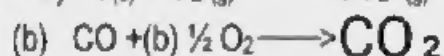
"الإجابة هي (د)"

لأن تحول الطاقة الكيميائية إلى طاقة كهربائية يحتاج إلى وجود قطبين في الخلية، أحدهما يفقد إلكترونات والآخر يكتسبها، مع وجود استمرارية للتفاعل، وهذا يتوفر في الخلية الجلفانية.

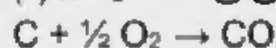
بدمج المعادلتين (a , b) تحصل على معادلة تكوين (CO)



$\Delta H = -393.5 \text{ KJ}$



$\Delta H = -283 \text{ KJ}$



احسب (ΔH_{rxn}) للتفاعل $C_{(s)}$

(أ) $(- 676.5) \text{ KJ}$

(ب) $(110) \text{ KJ}$

(ج) $(- 110) \text{ KJ}$

(د) $(676.5) \text{ KJ}$

الإجابة الصحيحة "ج"
اعكس b واترك a كما هي



$\Delta H = -393.5 + 283 = -110.5$

تزداد الكهروسالبية في الجدول الدوري لكل مجموعة كلما اتجهنا من :

(أ) اليسار إلى اليمين

(ب) اليمين إلى اليسار

(ج) من أعلى إلى أسفل

(د) من أسفل إلى أعلى

الإجابة هي (د)

لأن الكهروسالبية هي مقدرة الذرة على جذب زوج الإلكترونات في الرابطة الكيميائية، وتعتمد على قوة جذب النواة التي تزيد في المجموعة من أسفل إلى أعلى.

الكاثود في الخلية الجافة هو :

(أ) عمود الكربون

(ب) صفيحة الخارصين

(ج) العجينة

(د) الفواصل بين العمود والصفيحة

الإجابة هي (أ)

لأنّ الكاثود هو القطب السالب في الخلية الجافة الذي يقوم من جانبه بكسب الإلكترونات، حيث يقوم عمود الكربون بذلك في الخلية الجافة.

يستخدم الليثيوم في صناعة بطاريات الهواتف النقالة؛ لأنه :

(أ) له أكبر جهد اختزال قياسي

(ب) أخف عنصر معروف

(ج) أرخص العناصر المعروفة

(د) أكثر العناصر توافراً

"الإجابة هي (ب)"

لأنّ الهواتف النقالة تحتاج إلى بطارية لها كتلة قليلة وكفاءة عالية. وهذا يتوفر في الليثيوم حيث إنه أخف العناصر، وله جهد اختزال (قليل).

الجهود القياسية لخلية جلفانية تفاعلها $\text{Fe} + \text{I}_2 \rightarrow \text{Fe}^{2+} + 2\text{I}^-$ إذا علمت أن:
($E^\circ_{\text{Fe}} = -0.447 \text{ V}$) و ($E^\circ_{\text{I}} = +0.536 \text{ V}$) هو :

(أ) 0.089 V

(ب) 0.983 V

(ج) 89.3 V

(د) 893 V

الإجابة هي (ب)

$$E^\circ_{\text{Fe}} = -0.44 \text{ V}$$

$$E^\circ_{\text{I}} = +0.536 \text{ V}$$

لأنه قطب (anode) هو (Fe)

وأن قطب (cathode) هو (I)

$$E^\circ_{\text{cell}} = E^\circ_{\text{cathode}} - E^\circ_{\text{anode}}$$

$$= 0.536 - (-0.44)$$

$$= 0.983 \text{ V}$$

منحنى طاقة التفاعل الآتي يعبر عن تفاعل :

(أ) طارد للحرارة

(ب) ماص للحرارة

(ج) الطاقة الممتصة

(د) متساوٍ في الطاقة



الإجابة هي (أ)

لأن مستوى طاقة النواتج أقل من مستوى طاقة المتفاعلات، لذلك يجب أن تكون هناك طاقة منطلقة. ومن ذلك نستنتج أن التفاعل طارد للحرارة.

أكثر العناصر كهرسالبية هي عناصر المجموعة :

1

(أ)

2

(ب)

17

(ج)

18

(د)

الإجابة هي (ج)

لأن الكهرسالبية تعتمد على قوة جذب النواة للإلكترونات في الرابطة الكيميائية، وأكثر العناصر قوة جذب هي عناصر المجموعة السابعة (17).

يقل نصف قطر الذرة في الجدول الدوري لكل دورة كلما اتجهنا من :

(أ) اليسار إلى اليمين

(ب) اليمين إلى اليسار

(ج) الأعلى إلى الأسفل

(د) الأسفل إلى الأعلى

الإجابة هي (أ)

لأنه من اليسار إلى اليمين، يزيد العدد الذري (مع بقاء عدد مستويات الطاقة ثابت) ، وتزيد قوة جذب النواة للإلكترونات، فيقل نصف قطر الذرة.

الجزئيات الكبيرة التي تتكون من العديد من الوحدات البنائية المتكررة، هي :

(أ) الكحولات

(ب) البوليمرات

(ج) تفاعلات الحذف

(د) عملية التدوير

ب

تحقق من الإجابة

تزداد طاقة التأين في الجدول الدوري لكل دورة كلما اتجهنا من :

(أ) اليسار إلى اليمين

(ب) اليمين إلى اليسار

(ج) الأعلى إلى الأسفل

(د) الأسفل إلى الأعلى

الإجابة هي (أ)

لأن طاقة التأين هي الطاقة اللازمة لنزع الإلكترونات، وتزداد بزيادة قوة جذب النواة، التي نريد قوة جذبها في الجدول الدوري في الدورة من اليسار إلى اليمين.

الرابطة الأكثر قطبية هي :



(أ)



(ب)



(ج)



(د)

الإجابة هي (أ)

لأن القطبية تعتمد على الفرق في الكهرسالبية.
الفرق في الكهرسالبية بين عنصري (H) و (F) الأكبر.

ΔH_{rxn} للتفاعل $\text{CaCO}_3(s) \rightarrow (\text{CaO})_{(s)} + \text{CO}_2(g)$ إذا علمت أن:

$$\Delta H_f^\circ (\text{CO}_2) = -393.5 \text{ KJ}$$

$$\Delta H_f^\circ (\text{CaO}_3) = -1207.1 \text{ KJ}$$

$$\Delta H_f^\circ (\text{CaO}) = -635.5 \text{ KJ}$$

$$(-178.1) \text{ KJ}$$

(أ)

$$(178.1) \text{ KJ}$$

(ب)

$$(200) \text{ KJ}$$

(ج)

$$(187.1) \text{ KJ}$$

(د)

الإجابة هي (ب)

$$\Delta H_{rxn} = \sum \Delta H_f^\circ + \sum \Delta H_f^\circ \quad \text{لأن}$$

(النواتج)

(المتفاعلات)

$$= [(1 \times -393.5) + (1 \times -635.5)] - [(1 \times -1207.1)]$$

$$= 178.1 \text{ KJ}$$

وظيفة القنطرة الملحية في الخلية الجلفانية، هي :

(أ) لاستمرار التفاعل

(ب) إيقاف التفاعل

(ج) تسريع التفاعل

(د) منظم للتفاعل

الإجابة هي (أ)

لأنه بعد فترة من استمرار التفاعل في الخلية الجلفانية، تبدأ الرواسب بالتجمع على الأقطاب وإبطاء التفاعل، لذلك يلزم وجود طريق آخر للاستمرار.

الرمز (X) في منحنى طاقة التفاعل الآتي يمثل

المركب

(أ)

المنتجات

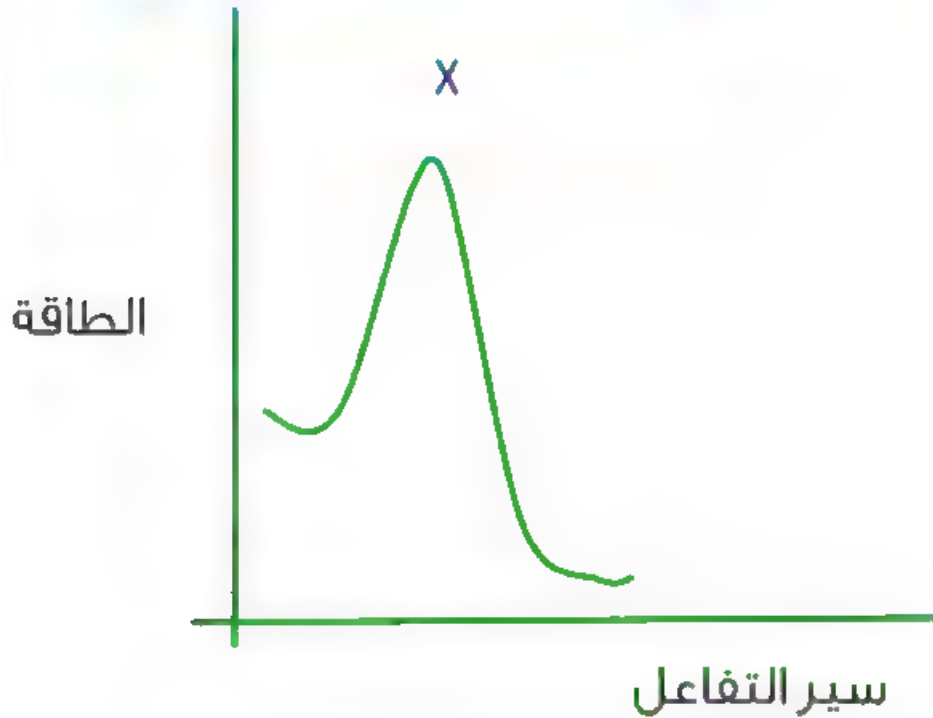
(ب)

المركب النشط

(ج)

طاقة التنشيط

(د)



*الإجابة هي (ج)

لأن المعقد النشط هو مجموعة من الذرات فترة بقائها مع بعضها قصيرة وقد تكون بونج أو تعود إلى صورتها بوصفها متفاعلات لذلك فهو يمثل قمة الملحنى للتفاعل.

الأيون الذي يكون عنصر (^{17}Cl) من المجموعة (17) هو :



الإجابة هي (ب)

لأن عدد إلكترونات التكافؤ لعنصر (Cl) هو (7)، وحسب قاعدة الثمانية، يميل العنصر إلى كسب إلكترون واحد ليصبح مجال الطاقة الأخير له مشابهاً للغارات النبيلة.

عنصر توزيعه الإلكتروني ($1s^2 2s^2 2p^4$) يقع في:

(أ) دورة 2 مجموعة 16

(ب) دورة 14 مجموعة 2

(ج) دورة 2 مجموعة 14

(د) دورة 16 مجموعة 2

الإجابة هي (أ)

لأن رقم الدورة = أعلى مستوى طاقة = 2

وإن رقم المجموعة = عدد إلكترونات التكافؤ $10 + 6 = 16$

الغازات النبيلة في الجدول الدوري موجودة في المجموعة :

أ) 1

ب) 2

ج) 17

د) 18

د

المجموعة العضوية التي تعد مصدر روائح الفواكه هي :

الأثيرات

(أ)

الكحولات

(ب)

الاسترات

(ج)

الأمينات

(د)

"الإجابة هي (ج)"

لأنها متطايرة، ولها القدرة على إعطاء الروائح الفواحة .

نوع التفاعل الآتي $\text{CH}_3\text{-CH}_3 \rightarrow \text{CH}_2=\text{CH}_2$

حذف

(أ)

المسحوق واحتراق

(ب)

استبدال

(ج)

إضافة

(د)

الإجابة هي (أ)

لأنه بمقدار عدد ذرات (H) بين المتفاعلات والنواتج، يتبين أن هناك حذفاً لذرتين (H). وبناءً على ذلك يصنف التفاعل على أنه (حذف هيدروجين).

الصيغة العامة للأثيرات هي :



(أ)



(ب)



(ج)



(د)

الإجابة هي (ب)

لأن الأثيرات هي مجموعة وظيفية عضوية توجب وجود ذرة (O) بين ذرات الكربون.



هيدروكربونات تحتوي على روابط ثلاثية :

الألكانات

(أ)

الألكينات

(ب)

الأكاينات

(ج)

البيرين الحلقي

(د)

تحقق من الإجابة

ج

زيادة تركيز (H_2) إلى التفاعل $C_{(s)} + H_2O_{(g)} \rightleftharpoons CO_{(g)} + H_{2(g)}$ يزيح التفاعل إلى :

اليمين

(أ)

اليسار

(ب)

لا يؤثر

(ج)

يتجه التفاعل العكسي

(د)

الإجابة هي (ب)

لأنه حسب (مبدأ لوشاتيليه)، فإن النظام المتزن يتجه نحو ما يخفف الجهد المبذول عليه؛ لذلك يتجه التفاعل عند إضافة مادة ناتجة إلى اليسار.

العامل المختزل الأقوى هو الذي له (E°) :

(أ) (-0.76)

(أ)

(ب) $(+2.87)$

(ب)

(ج) (-3)

(ج)

(د) $(+0.33)$

(د)

*الإجابة هي (ج)

لأن العامل المختزل الأقوى هو العامل الذي حدثت له أقوى عملية أكسدة. وتدل (E°) الأصغر على أقوى عملية أكسدة

موازنة الأكسجين في تفاعل الأكسدة والاختزال الآتي : $\text{SO}_2 \longrightarrow \text{SO}_4^{2-} + 2\text{e}^-$
يتم عن طريق إضافة :

(أ) $(2\text{H}_2\text{O})$ إلى التفاعلات

(ب) $(2\text{H}_2\text{O})$ إلى النواتج

(ج) (4H^+) إلى التفاعلات

(د) (4H^+) إلى النواتج

الإجابة هي (أ)

لأن قواعد موازنة المعدلة بنصف التفاعل تنص على إضافة جزيئات (H_2O) إلى الجهة الأقل في عدد ذرات (O) ، وبمقدار مساو لعدد النقص فيها.

عدد الأكسدة لعنصر (B) في مركب ($\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7$) هو :

(أ) 1

(ب) 2

(ج) 3

(د) 4

"الإجابة هي (ج)"

لأن الشحنة الكلية للمركب = مجموع (شحنة كل عنصر × عدد ذراته)

$$\text{Zero} = (7 \times -2) + (4 \times B) + (2 \times +1)$$

$$\text{Zero} = -12 + 4B$$

$$B = +3$$

رتبة التفاعل الكلية لتفاعل قانون سرعته $R = K[A]^1[B]^2$ هي :

(أ) 1

(ب) 2

(ج) 3

(د) 4

"الإجابة هي (ج)"

لأن رتبة التفاعل الكلية $m + n =$

$$2 + 1 =$$

$$3 =$$

إذا علمت أن (K_{sp}) المحلول $(AgCl)$ عند الاتزان يساوي (1.8×10^{-10}) ، فإن قيمة $[Ag^+]$ في المحلول هي :

$$1.34 \times 10^{-5} M$$

(أ)

$$1.8 \times 10^{-10} M$$

(ب)

$$3.24 \times 10^{-20} M$$

(ج)

$$6.8 \times 10^{-5} M$$

(د)

الإجابة هي (أ)
لأن



$$S = [Cl^-]$$

$$[Ag^+] = [Cl^-] = S$$

$$[Ag^+] [Cl^-] = S \times S = S^2$$

$$K_{sp} = [Ag^+] [Cl^-] = S^2$$

$$1.8 \times 10^{-10} = S^2$$

$$S = 1.34 \times 10^{-5} M$$

$$S = \sqrt{1.8 \times 10^{-10}}$$

اسم المركب $\text{CH}_3-\text{C}(\text{CH}_3)_2-\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ حسب (IUPAC) هو :

4-ميثيل بنتان

(أ)

2-ميثيل بنتان

(ب)

هكسان

(ج)

2-ميثيل بلاتين

(د)

الإجابة هي (ب)

لأنه باتباع قواعد التسمية وفق (IUPAC)، نرقم أطول سلسلة كربون متصلة من الطرف الأقرب إلى السلسلة الفرعية، ثم نتبع القاعدة الآتية :

موقع السلسلة الجانبية / اسم السلسلة الجانبية / اسم السلسلة الرئيسية
2-ميثيل بنتان



الاسم العلمي للمركب ($\text{CH}_3\text{CHCH}_2\text{CH}_3$) بطريقة (IUPAC):

أ - بيوتانول

(أ)

ب - بيوتانول

(ب)

ج - بيوتانول

(ج)

د - بيوتانول

(د)

"الإجابة هي (ب)"

لأنه وجود مجموعة (OH) يعني أنه من الكحول. لذلك نضع القعدة

موقع التفرع / اسم التفرع / موقع (OH) / اسم الألكان + ول.

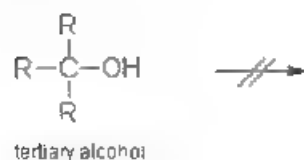
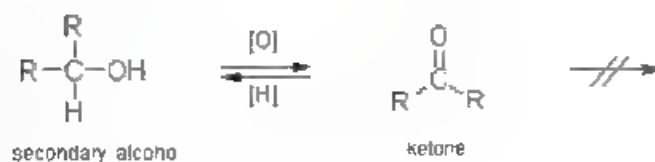
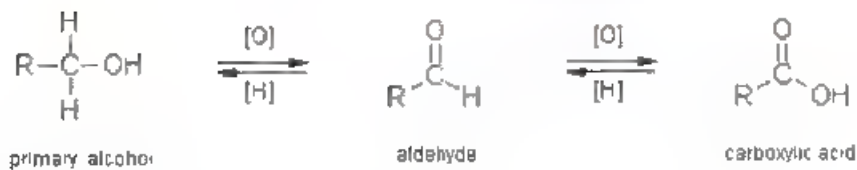
وبما أنه لا يوجد تفرعات، فنلغي موقع التفرع وسمه من القاعدة. ويصبح الاسم (2 - بيوتانول)

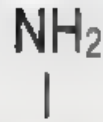
نتاج التفاعل $\rightarrow \text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3 + [\text{O}]$ هو :



الإجابة هي (أ)

بأن من قواعد التفاعلات العضوية أن أكسدة الكحول ينتج منها كيتون





ينتمي المركب $(\text{CH}_3\text{CHCH}_3)$ إلى المجموعة العضوية :

الخسولات

(أ)

المستويات

(ب)

البيانات

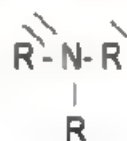
(ج)

البريل

(د)

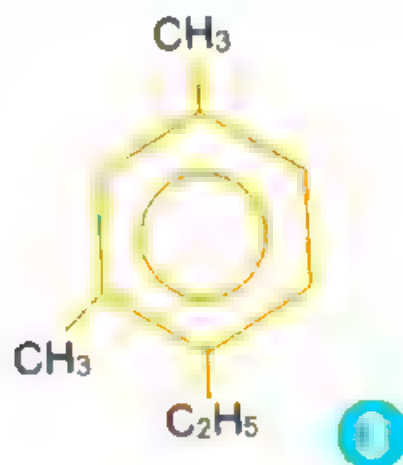
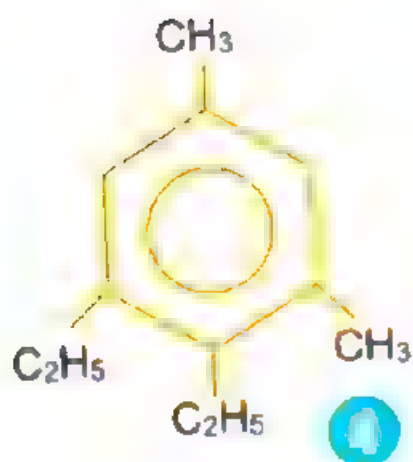
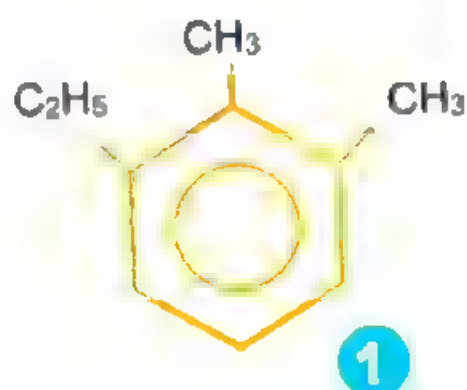
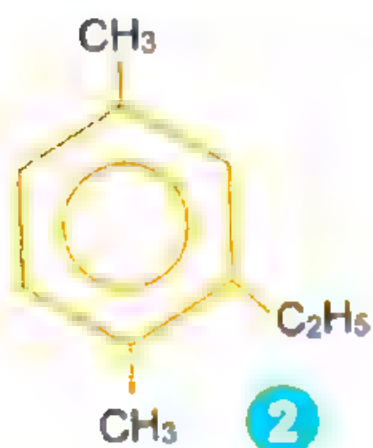
الإجابة هي ب

لأن وجود عنصر (N) يدل على أنها من مجموعة الأمينات



من الممكن أن تكون R ذرة (H) أو (C).

الصيغة البنائية لمركب 1-إيثيل - 2 ، 4 - ثنائي ميثيل بنزين هو :



الصيغة العامة للألكينات، هي :



(أ)



(ب)



(ج)



(د)

الإجابة هي (ب)

لأن الألكينات تحتوي على رابطة ثنائية؛ لذا يجب أن تكون صيغتها ناقصة درجتين (H) عن الألكانات والتي صيغتها (C_nH_{2n+2}) . فنكون الصيغة الصحيحة (C_nH_{2n}) .

يعد ثابت الاتزان الصحيح للتفاعل $C_{(s)} + H_2O_{(g)} \rightleftharpoons CO_{(g)} + H_{2(g)}$

(أ) $K_{eq} = \frac{[CO][H_2]}{[C][H_2O]}$

(ب) $K_{eq} = \frac{[CO][H_2]}{[H_2O]}$

(ج) $K_{eq} = \frac{[CO][H_2]}{[C]}$

(د) $K_{eq} = \frac{[C][H_2O]}{[CO][H_2]}$

الإجابة هي (ب)

لأن ثابت الاتزان (K_{eq}) نسبة تراكيز النواتج إلى تراكيز المتفاعلات مرفوعة لأي معاملاتها في المعادلة الكيميائية الموزونة. مع الأخذ في الحسبان أن تركيز المواد الصلبة والسائلة البقية لا تدخل ضمن تعبير ثابت الاتزان (K_{eq})

$$K_{eq} = \frac{[CO][H_2]}{[H_2O]}$$

العامل المؤكسد الأقوى هو الذي له (E°) :

(أ) (-0.76)

(أ)

(ب) $(+2.87)$

(ب)

(ج) (-3)

(ج)

(د) $(+0.33)$

(د)

الإجابة هي (ب)

لأن العامل المؤكسد الأقوى. العامل الذي حدث له أقوى عملية اختزال، وتدل (E°) الأكبر على أقوى عملية اختزال.

يعد عنصر (K) في التفاعل $2K_{(s)} + Cl_{2(g)} \rightarrow 2KCl_{(s)}$ عاملاً :

مؤكسداً

(أ)

مختبراً

(ب)

مختبراً

(ج)

مختبراً

(د)

الإجابة هي (ب)

لأن العامل المختبر هو (العنصر) الذي تحدث له عملية أكسدة. حيث أن عدد الأكسدة لـ $zero = (K)$ في جهة المتفاعلات و $(+1)$ في جهة النواتج. أي أنه فقد إلكترونات واحداً. وحدثت له عملية أكسدة؛ لذلك يعد عاملاً مختبراً.

إذا كان (pOH) لمحلول ما يساوي (4)، فإن $[H^+]$ يساوي :

(أ) 1×10^{-4}

(ب) 1×10^{-10}

(ج) 10

(د) 4

الإجابة هي (ب)

لأن $14 = pOH + pH$

$$pH = 14 - pOH$$

$$= 14 - 4 = 10$$

$$pH = -\log[H^+]$$

$$[H^+] = 10^{-pH} = 10^{-10}$$

القاعدة المقتترنة بالحمض (HS^-) هي :



(أ)



(ب)



(ج)



(د)

الإجابة هي (أ)

لأن القاعدة المقتترنة هي حمض ينقص منه ذرة (H) واحدة، حيث إن نقص ذرة (H) تزيد من إشارة (-) واحدة.

الرقم الهيدروكسيدي (pOH) لمحلول رقمه الهيدروجيني (9) هو :

9

(أ)

14

(ب)

41

(ج)

5

(د)

الإجابة هي (د)

لأن

$$\text{pH} = 9$$

$$\text{pH} + \text{pOH} = 14$$

$$\text{pOH} = 14 - \text{pH}$$

$$= 14 - 9 = 5$$

الانخفاض في درجة تجمد محلول سكر الفص في الماء الذي تركيزه $m(0.66)$
علماً بأن $K_f \text{ للماء} = 1.86 \text{ } ^\circ\text{C}/m$

1.86

(أ)

1.22

(ب)

86.1

(ج)

22.1

(د)

"الإجابة هي (ب)"

$$\Delta T_f = K_f \times m \quad \text{لأن}$$

$$= 1.86 \times 0.66$$

$$= 1.22 \text{ } ^\circ\text{C}$$

كمية الحرارة التي تمتصها 5 g من الألمنيوم عند تسخينها من درجة حرارة 25 °C إلى 75 °C (الحرارة النوعية للألمنيوم 0.897 J/g.°C) هي:

55.879 J

(أ)

224.25 J

(ب)

49.335 J

(ج)

100 J

(د)

"الإجابة هي (ب) لأنه يجب:

1. إيجاد (ΔT)

$$\begin{aligned}\Delta T &= T_f - T_i \\ &= 75 - 25 = 50^\circ\text{C}\end{aligned}$$

$$q = c \times m \times \Delta T$$

$$\begin{aligned}&= 0.891 \times 5 \times 50 \\ &= 224.25 \text{ J}\end{aligned}$$

عدد الأكسدة لعنصر (Cl) في مركب (NaClO₄) هو :

(+7)

(أ)

(-7)

(ب)

(+1)

(ج)

(-1)

(د)

الإجابة هي (أ)

لأن الشحنة الكلية للمركب = مجموع (شحنة كل عنصر × عدد ذراته)

$$\text{Zero} = (4 \times -2) + (1 \times \text{Cl}) + (1 \times +1)$$

$$\text{Zero} = -7 + \text{Cl}$$

$$\text{Cl} = +7$$

محلول من حمض (HCl) تركيزه 0.001 M ، (pH) له تساوي :

12

(أ)

3

(ب)

1×10^{-12}

(ج)

1×10^{-3}

(د)

الإجابة هي (ب)

لأنّ بما أن (HCl) من الحموض القوية، فإن تركيزه ميساو لتركيز (H^+) ، وعليه

$$[\text{H}^+] = 0.001\text{ M}$$

$$\text{pH} = -\log[\text{H}^+]$$

$$= -\log [0.001] = 3$$

الأيون الذي يمثل حمض لويس هو :



(أ)



(ب)



(ج)



(د)

“الإجابة هي (ج)”

لأن حمض لويس هو المادة المانحة للإلكترونات وتكوين الأيون الموجب.

إذا كانت قيمة (pH) لمحلول (HF) الذي تركيزه (0.1) M هي (2.5)، فإن قيمة (Ka) . هي :

3.5

(أ)

0.1

(ب)

1.03×10^{-4}

(ج)

2×10^{-4}

(د)

$$[H^+] = 10^{-2.5}$$

$$K_a = \frac{[H^+]^2}{C} = \frac{(10^{-2.5})^2}{0.1} = \frac{10^{-5}}{10^{-1}}$$

جـ

$$= 10^{-4}$$

الجهاز المستخدم في قياس الضغط الجوي هو :

(أ) الباروميتر

(ب) المانوميتر

(ج) مطياف الكتلة

(د) الخلية الجلفانية

إذا علمت أن تركيز (H_2) في بداية تفاعله مع الكلور يساوي 0.35M . ثم أصبح 0.1M بعد مرور (4) ثوانٍ . فإن متوسط سرعة التفاعل خلال هذه الفترة، هي:

0.0625 mol/L.s

(أ)

0.1125 mol/L.s

(ب)

0.2125 mol/L.s

(ج)

0.625 mol/L.s

(د)

$$\text{rate} = \frac{\Delta[H_2]}{\Delta t} = \frac{0.35 - 0.1}{4} = \frac{0.25}{4}$$

س

Handwritten calculation on a green background:

$$\begin{array}{r} 0.0625 \\ 4 \overline{) 0.2500} \\ \underline{24} \\ 00 \end{array}$$

نصف تفاعل الأكسدة في التفاعل $S^{-2} + I_2 \longrightarrow SO_4^{-2} + I^-$ هو :



الإجابة هي (أ)

لأن عملية الأكسدة هي فقد إلكترونات .
والعنصر الذي فقد الإلكترونات في التفاعل هو (S) ؛
لذلك يعد الجزء $S^{-2} \longrightarrow SO_4^{-2} + 8e^-$ نصف تفاعل الأكسدة.

يحدث لعنصر (Cl) في التفاعل $2\text{Br}^{-}(\text{aq}) + \text{Cl}_2(\text{aq}) \rightarrow \text{Br}_2(\text{aq}) + 2\text{Cl}^{-}(\text{aq})$

أ. أكسدة

(أ)

ب. اختزال

(ب)

ج. فقد إلكترونات

(ج)

د. عامل مختزل

(د)

الإجابة هي (ب)*

لأن الاختزال هو اكتساب الإلكترونات، حيث أن عدد الأكسدة (Cl) في المنفعالات (zero)، وأصبح في النواتج (-1)، أي أنه اكتسب إلكترونات واحداً.

الأيون الذي يمثل قاعدة لويس هو :



(أ)



(ب)



(ج)



(د)

الإجابة هي (أ)

لأن قاعدة لويس هي المادة القادرة على كسب الإلكترونات، وتكوين أيون سالب.

الحمض المقترن بالقاعدة (HCO_3^-) هو



(أ)



(ب)



(ج)



(د)

الإجابة هي **ب**

لأن الحمض المقترن هو قاعده يضاف إليها ذرة (H) واحدة حيث أن ذرة (H) تلغى إشارة (-) واحدة.

الرقم الهيدروجيني (pH) لمحلول يحتوي على 1×10^{-12} M من
أيون الهيدروجين (H^+) ، هو :

1×10^{-12}

(أ)

12

(ب)

-12

(ج)

5

(د)

الإجابة هي (ب)

لأن :

$$\begin{aligned} \text{pH} &= -\log[H^+] \\ &= -\log(1 \times 10^{-12}) \\ &= 12 \end{aligned}$$

ينتج من انخفاض الضغط البخاري للسائل عندما تداب فيه مادة صلبة غير متطايرة :

(أ) ارتفاع درجة غليانه

(ب) ثبات درجة غليانه

(ج) ارتفاع درجة التجمد

(د) ثبات درجة التجمد

الإجابة هي (أ)

لأن إذابة مادة صلبة غير متطايرة في سائل، تؤدي إلى إشعال جزء من سطح السائل، وخفض الضغط البخاري، الذي يحتاج إلى درجة حرارة أعلى ليعادل الضغط الجوي لحدوث الغليان، أي أن درجة غليان السائل ترتفع أكثر مما لو كان نقياً .

ذائبية غاز عند ضغط مقداره Pa (40) تساوي g/L (20) .
ما قيمة الضغط الذي تصبح عندها الذائبية g/L 10 ؟

800 Pa

(أ)

20 Pa

(ب)

200 Pa

(ج)

400 Pa

(د)

"الإجابة هي (ب)"

$$\frac{S_1}{P_1} = \frac{S_2}{P_2} \quad \text{لأن}$$

$$P_2 = \frac{P_1 S_2}{S_1} = \frac{40 \times 10}{20} = 20 \text{ Pa}$$

كم مللترًا من الماء يجب أن تصاف إلى 60 ml من محلول (HCl) الذي تركيزه 0.5 M لتكون محلولاً تركيزه 0.3 M ؟

60 mL

(أ)

100 mL

(ب)

40 mL

(ج)

160 mL

(د)

“الإجابة هي (ج)”
لأن

$$M_1V_1 = M_2V_2$$

$$0.5 \times 60 = 0.3 \times V_2$$

$$V_2 = \frac{0.5 \times 60}{0.3} = 100 \text{ mL}$$

كمية الماء المضافة $V_2 - V_1$

$$= 100 - 60$$

$$= 40 \text{ mL}$$

إذا كان المردود النظري لـ (CO_2) عند تحليل (CaCO_3) بالتسخين و (100) والمردود الفعلي له و (98)، فإن نسبة المردود المئوية، هي:

98 %

(أ)

102.04 %

(ب)

0.49 %

(ج)

100 %

(د)

"الإجابة هي (أ)"

$$100 \times \frac{\text{المردود الفعلي}}{\text{المردود النظري}} = \text{لأن نسبة المردود المئوية}$$

$$100 \times \frac{98}{100} =$$

$$98 \% =$$

حجم 0.5 mol من غاز (O_2) عند درجة حرارة 300 K وضغط جوي واحد، هو : ($R = 0.0821$)

15.5 L

(أ)

12.315 L

(ب)

16.532 L

(ج)

17 L

(د)

الإجابة هي (ب)

$$PV = nRT$$

لأن

$$V = \frac{nRT}{P} = \frac{0.5 \times 0.0821 \times 300}{1} = 12.315 \text{ L}$$

عند درجة حرارة 20 وضغط جوي atm (1)، يشغل غاز (N_2) حجماً مقداره 2L (2) ما الحجم النهائي إذا تغير الضغط إلى atm (3) ؟

0.66 L

(أ)

6 L

(ب)

1.5 L

(ج)

3 L

(د)

الإجابة هي (أ)

لأن درجة الحرارة لم تتغير، فنستخدم قانون بويل

$$P_1 V_1 = P_2 V_2$$

$$V_2 = \frac{P_1 V_1}{P_2} = \frac{1 \times 2}{3} = 0.66 \text{ L}$$

د

عدد جرامات الحديد الناتجة من تفاعل 0.5 mol من (Fe_2O_3) مع كمية وافرة من (CO) حسب المعادلة الآتية $Fe_2O_3(s) + 3CO(g) \longrightarrow 2Fe(s) + 3CO_2(g)$ علماً بأن الكتلة الذرية للحديد، هي $(Fe_2 = 56 \text{ g/mol})$

56

(أ)

28

(ب)

112

(ج)

115

(د)



1 2
0.5 ?

$$\frac{0.5 \times 2}{1} = 1 \text{ mol}$$

الكتلة = عدد المولات × الكتلة المولية
 $1 \times 56 = 56 \text{ g}$

أ

الضغط الكلي بوحدة (atm) لخليط من الغازات يحتوي على O_2 (0.2 atm) ، CO_2 (0.1 atm) ، هو ، N_2 (0.2 atm)

0.5

(أ)

0.2

(ب)

0.1

(ج)

0.3

(د)

الإجابة هي (أ)

لأن

$$P_t = P_1 + P_2 + P_3$$

$$= 0.1 + 0.2 + 0.2$$

$$= 0.5 \text{ atm}$$

ضغط عينة من الغاز عند (300) K يساوي (30) KPa ، إذا تضاعف الضغط فإن درجة الحرارة النهائية تساوي :

1800 K

(أ)

300 K

(ب)

600 K

(ج)

900 K

(د)

"الإجابة هي (ج)"

لأن

$$\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$$

$$V_2 = \frac{P_1 T_1}{P_2} = \frac{60 \times 300}{30} = 600 \text{ K}$$

العلاقة طردية

ذا تضاعف P تتضاعف T

ضعف 300 هو 600

كثافة غاز O_2 عند ضغط 0.8 atm ودرجة حرارة 300 K =
(علما بأن $O = 16 \text{ g/mol}$ و $R = 0.082 \text{ L.atm/mol.K}$)، هو:

1.039 g/L

(أ)

0.519 g/L

(ب)

2.08 g/L

(ج)

0.613 g/L

(د)

تحقق من الإجابة

النسبة المئوية بالحجم لمحلول يحتوي على 200 ml من (H₂SO₄) في 1 L من الماء هي :

16.66 %

(أ)

500 %

(ب)

0.5 %

(ج)

30 %

(د)

*الإجابة هي (أ) لأنه يجب،

1. تحويل الحجم من (لتر) إلى (مليلتر)

$$1 \text{ L} \times \frac{1000 \text{ mL}}{1 \text{ L}} = 1000 \text{ mL}$$

2. حساب حجم المحلول

$$\text{حجم المحلول} = \text{الحجم المذاب} + \text{حجم المذيب} = 1000 + 200 = 1200 \text{ mL}$$

3. استخدام قانون (النسبة المئوية بالحجم)

$$\text{النسبة المئوية بالحجم} = \frac{\text{الحجم المذاب}}{\text{حجم المذيب}} \times 100 = 100 \times \frac{200}{1200} = 16.66 \%$$

مولالية محلول يحوي على g (50) من $(C_{10}H_8)$ ذائبة في g (500) من الطولوين .
(الكتلة المولية لـ $C_{10}H_8 = 128 \text{ g/mol}$). هي:

0.78 m

(أ)

0.1 m

(ب)

12.8 m

(ج)

2 m

(د)

*الإجابة هي (أ) لأنه يجب،

١. تحويل الجرامات $CaCO_3$ إلى عدد مولات الكتلة = الكتلة المولية

$$\frac{50}{128} \approx 0.4 \text{ mol}$$

٢. تحويل جرامات الطولوين إلى كيلو جرام

$$\frac{500}{1000} = 0.5 \text{ kg}$$

٣. استخدام قانون المولالية

$$0.8 = \frac{0.4}{0.5} = \frac{\text{عدد مولات المذاب}}{\text{كتلة المذيب (kg)}} = \text{المولالية}$$

درجة تجمد محلول يحتوي على 0.1 mol من النفثالين (C_{10}H_8) الدائب في 0.2 Kg من البنزين، علماً بأن (درجة تجمد البنزين النقي $= 5.5^\circ\text{C}$ و $K_f = 5.12^\circ\text{C/m}$). هي :

2.94°C

(أ)

4.74°C

(ب)

-2.94°C

(ج)

5.5°C

(د)

"الإجابة هي (أ) لأنه يجب

1 إيجاد تركيز المحلول بالمولالية (m)

$$0.5 \text{ m} = \frac{0.1}{0.2} = \frac{\text{عدد مولات المذاب}}{\text{كتلة المذيب (Kg)}} = \text{المولالية}$$

2 إيجاد مقدار الانخفاض في درجة التجمد (ΔT_f)

$$\Delta T_f = K_f \times m$$

$$= 5.12 \times 0.5 = 2.56^\circ\text{C}$$

درجة التجمد = درجة تجمد المذيب النقي - ΔT_f

$$= 5.5 - 2.56$$

$$= -2.94^\circ\text{C}$$

الارتفاع في درجة غليان محلول تركيزه m (0.7) و K_b له $0.51\text{ }^{\circ}\text{C}/m$ ، هو:

0.357

(أ)

1.37

(ب)

1.21

(ج)

0.389

(د)

"الإجابة هي (أ)"

$$\Delta T_b = K_b \times m \quad \text{لأن}$$

$$= 0.51 \times 0.7$$

$$= 0.357\text{ }^{\circ}\text{C}$$

الكسر المولي لـ g (7.81) من البنزين (C_6H_6) مذاب في g (11.94) من الكلوروفورم (CHCl_3)
(الكتلة المولية $\text{C}_6\text{H}_6 = 78.1 \text{ g/mol}$ و $\text{CHCl}_3 = 119.4 \text{ g/mol}$). هو :

0.01

(أ)

0.5

(ب)

0.2

(ج)

1

(د)

*الإجابة هي (ب) لأنه يجب
أ. نحوي كل من البنزين والكلوروفورم إلى عدد مولات
عدد المولات = $\frac{\text{الكتلة}}{\text{الكتلة المولية}}$

$$\frac{11.94}{119.4} = 0.1 \quad \frac{7.81}{78.1} = 0.1$$

٢. استخدام قانون الكسر المولي للمذاب (X_B)

$$X_B = \frac{n_B}{n_A + n_B} = \frac{0.1}{0.1 + 0.1} = 0.5$$

مولارية محلول يحتوي على 10 g من CaCO_3 ذائبة في (1) لتر من المحلول، هي
(الكتلة المولية $\text{CaCO}_3 = 100 \text{ g/mol}$)

10 M

(أ)

0.1 M

(ب)

0.2 M

(ج)

2 M

(د)

الإجابة هي (ب) لأنه يجب:

1. تحويل الجرامات إلى عدد مولات

$$10 \text{ g CaCO}_3 \times \frac{1 \text{ mol}}{100 \text{ g}} = 0.1 \text{ mol CaCO}_3$$

2. استخدام قانون المولارية

$$\frac{\text{عدد مولات المذاب}}{\text{حجم المحلول (L)}} = \text{المولارية}$$

$$0.1 \text{ M} = \frac{0.1}{1} =$$

عن الإجابة

كثافة غاز O_2 عند ضغط 0.8 atm ودرجة حرارة 300 K
(علما بأن $O = 16 \text{ g/mol}$ و $R = 0.082 \text{ L.atm/mol.k}$)، هو:

1.039 g/L

(أ)

0.519 g/L

(ب)

2.08 g/L

(ج)

0.613 g/L

(د)

"الإجابة هي (أ)"

لأن الكتلة المولية لـ $O_2 = 2 \times 16 = 32 \text{ g/mol}$

$$D = \frac{MP}{RT}$$
$$= \frac{32 \times 0.8}{0.0821 \times 300} = 1.039 \text{ g/L}$$

حجم g (500) من غاز N_2 في الظروف المعيارية (STP) ($N = 14g / mol$) ، هو .

400 L

(أ)

800 L

(ب)

7000 L

(ج)

500 L

(د)

عدد المولات = الكتلة ÷ الكتلة المولية

$$V = 22.4 n$$

$$n = \frac{500}{2 \times 14} = \frac{250}{14}$$

$$\frac{125}{7}$$

$$= 17.8 \approx 18$$

$$V = 22.4 \times 18$$

$$\begin{array}{r} 18 \\ 22 \\ \hline \end{array}$$

$$36$$

$$\frac{360}{396} \approx 400$$

تحقق من الإجابة

1

عينة من غاز (H_2) حجمها (30 L) عند ($25^\circ C$) ، إذا سخنت إلى درجة ($200^\circ C$) ، ونحت ضغط ثابت ، فما الحجم النهائي للهيدروجين ؟

47.61 mL

(أ)

47.61 L

(ب)

4.73 L

(ج)

4.73 mL

(د)

"الإجابة هي (ب) لأنه ،

نحول درجات الحرارة من ($^{\circ}C$) إلى (K).

$$K = ^{\circ}C + 273 = 200 + 273 = 473 K$$

$$25 + 273 = 298 K$$

$$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2} \quad .2$$

$$V_2 = \frac{V_1 T_2}{T_1} = \frac{30 \times 473}{298} = 47.61 L$$

عدد مولات ثاني كبريتيد الكربون CS_2 الناتجة من تفاعل 5 mol من غاز ميثان. مع كمية وافرة من الكبريت، حسب المعادلة



2 mol

(أ)

4 mol

(ب)

5 mol

(ج)

1 mol

(د)



2. 2

لنحسب؟ من 5. الجابة

ج

$$5 \times 2 / 2 = 5$$

في تجربة قياس، أثر (التحريك) في سرعة ذوبان الملح في الماء، يعد التحريك:

(أ) متغيراً مستقلاً

(ب) متغيراً تابعاً

(ج) ثابتاً

(د) استنتاجاً

الإجابة هي (أ)

لأن التحريك يعدّ المتغير المستقل؛ لأنه المتغير المراد دراسته والمخطط لتغييره في التجربة

عدد النيوترونات لعنصر عدده الذري (10) وعدده الكتلي (22) هو :

32

(أ)

12

(ب)

10

(ج)

22

(د)

"الإجابة هي (ب)"

$$\begin{aligned}\text{لأن عدد النيوترونات} &= \text{العدد الكتلي} - \text{عدد البروتونات} \\ &= 22 - 10 \\ &= 12\end{aligned}$$

وحدة قياس تردد الموجة:

(أ) الهيرتز (Hz)

(ب) الجول (J)

(ج) المتر (m)

(د) الثانية (s)

الإجابة هي (أ)

لأن تردد الموجة هو (عدد الموجات) التي تعبر نقطة محددة في الثانية.
وحدات قياسها (Hz) أو (s^{-1}) .

الطول الموجي لموجة ترددها $(2 \times 10^{10}) \text{ Hz}$ هو :

$$1.5 \times 10^{-2}$$

(أ)

$$6 \times 10^1$$

(ب)

$$6.6 \times 10^{-14}$$

(ج)

$$6.6 \times 10^1$$

(د)

الإجابة هي (أ)
لأن الطول الموجي

$$\lambda = \frac{c}{\nu}$$

$$= \frac{3 \times 10^8 \text{ m/s}}{2 \times 10^{10} \text{ Hz}} = 1.5 \times 10^{-2} \text{ m}$$

$$\begin{array}{r} 1.5 \\ 2 \overline{) 3} \\ \underline{2} \\ 10 \\ \underline{10} \\ 00 \end{array}$$

رقم الدورة لعنصر (Li_3) هو :

1

(أ)

2

(ب)

3

(ج)

4

(د)

الإجابة هي (ب)

لأن $\text{Li}_3 : 1\text{S}^2 2\text{S}^1$

رقم الدورة = أعلى مستوى طاقة = 2

طاقة الفوتون للجرء البيفسجي من صوء الشمس دي التردد $(7 \times 10^{14}) \text{ Hz}$ هي :

(أ) $4.638 \times 10^{-19} \text{ J}$

(ب) $1.056 \times 10^{-18} \text{ J}$

(ج) $9.465 \times 10^{-19} \text{ J}$

(د) $1.056 \times 10^{-18} \text{ J}$

$$h \approx 6 \times 10^{-34}$$

$$\begin{aligned} E &= h\nu \\ 6 \times 10^{-34} \times 7 \times 10^{14} \\ 24 \times 10^{-20} \end{aligned}$$

$$= 4.2 \times 10^{-19}$$

التوزيع الإلكتروني الصحيح لعنصر ^{29}Cu هو :

(أ) $[\text{Ar}]4s^23d^9$

(ب) $[\text{Ar}]4s^13d^{10}$

(ج) $[\text{Ar}] 3d^9$

(د) $[\text{Ar}] 3d^{10}$

"الإجابة هي (ب)"

لأنه عنده يكون المجال (d) ممتلئاً. يكون العنصر أكثر استقراراً؛ لذلك يقوم بسحب إلكترون من المجال (s)، عندما يحتوي (d) على (4) أو (9) إلكترونات.

المجالات الفرعية $3P_x$, $3P_y$, $3P_z$:

(أ) $3P_x$, $3P_y$, $3P_z$ مجالات فرعية

(ب) $3P_x$, $3P_y$, $3P_z$ مجالات فرعية

(ج) $3P_x$, $3P_y$, $3P_z$ مجالات فرعية

(د) $3P_x$, $3P_y$, $3P_z$ مجالات فرعية

الإجابة هي (أ)

لأنه وفقاً لمبدأ، وفيما، فإن المجالات الفرعية للمجال الثانوي الواحد جميعها متساوية في الطاقة والحجم.

المركب الأعلى طاقة شبكة بلورية، هو :



(أ)



(ب)



(ج)



(د)

الإجابة هي (أ)

لأن طاقة الشبكة البلورية تعتمد على حجم الدرة وقوة جديها. والعنصر الأكبر قوة جذب في (F).
وعنصر (Li) مشترك بين المركبات جميعها. لذلك المركب الأعلى طاقة شبكة
بلورية هو (LiF).

الشكل الهندسي في جزيء CO_2 هو :

مترم ثلاثي

(أ)

منحصر (زاوي)

(ب)

خط مستقيم

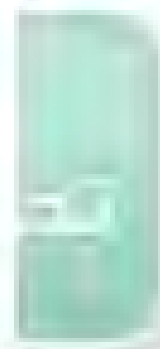
(ج)

مثلث مستوي

(د)

الإجابة هي (ج)

لأن المركب يأخذ الشكل الهندسي الذي يحقق أقل تنافر بين ذراته.



تهجين ذرة الأكسجين في مركب (H_2O) من نوع :

sp^2

(أ)

sp^3

(ب)

sp

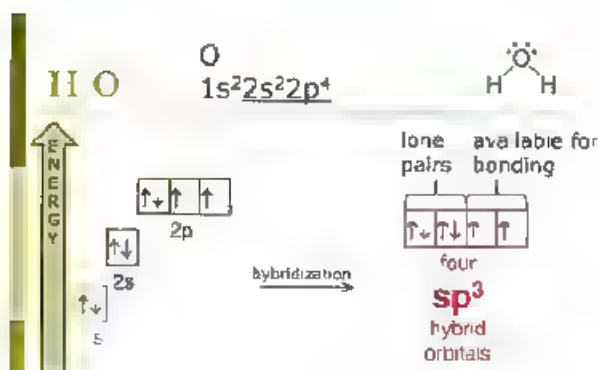
(ج)

sp^3d

(د)

"الاجابة هي (ب)"

لأن نوع التهجين يعتمد على نوع مجال التداخل بين العنصرين وعددها فيقدم (H) مجالاً واحداً من (s)، بينما يقدم (O) ثلاثة مجالات من (P)



ارتفاع الماء في الأنبوب الأسطواناني الرفيع جداً هو وصف لـ :

التوتر السطحي

(أ)

الخاصية الشعرية

(ب)

اللزوجة

(ج)

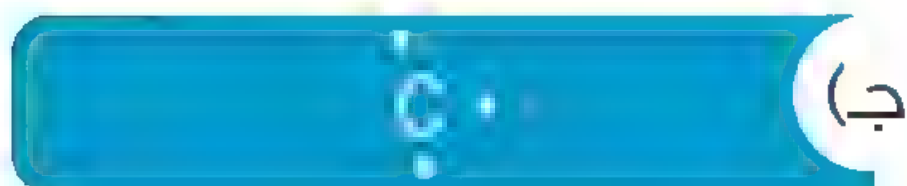
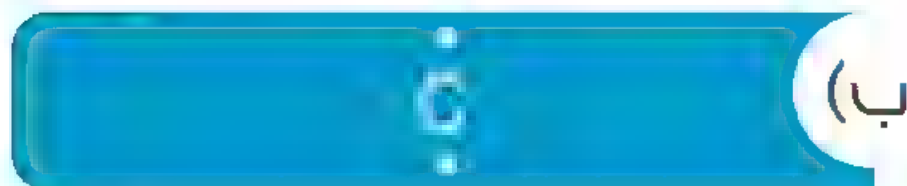
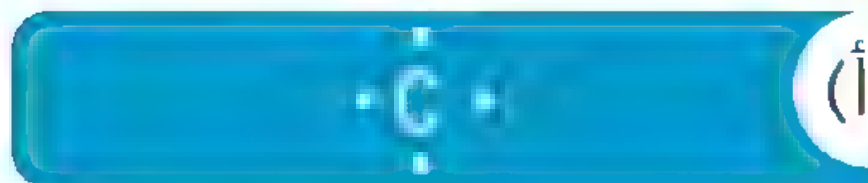
الميوعة

(د)

"الإجابة هي (ب)"

لأن الخاصية الشعرية هي ارتفاع الماء في الأنابيب الأسطوانية الرفيعة جداً.

التمثيل النقطي (لويس) للإلكترونات في عنصر (C₆) هو :

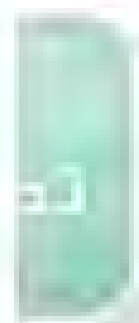


"الإجابة هي (أ)"

(لأنه حسب قاعدة هوند تسعى الإلكترونات إلى أن تكون منفردة ما أمكنها ذلك.



أربع إلكترونات تكافؤ



عدد النسب المولية للتفاعل $\text{N}_{2(g)} + 3\text{H}_{2(g)} \longrightarrow 2\text{NH}_{3(g)}$

3

(أ)

4

(ب)

6

(ج)

8

(د)

"الإجابة هي (ج)"

لأن عدد النسب المولية $n(n-1)$

حيث إن n = عدد المواد في المعادلة الكيميائية.

عدد النسب المولية $3(3-1)$

6 -

انتقال الإلكترون من مستوى الطاقة (4) إلى مستوى الطاقة (2). ينتج:

(أ) الإشعاع المرئي

(ب) الأشعة فوق البنفسجية

(ج) الأشعة تحت الحمراء

(د) طيف الامتصاص

تحقق من الإجابة

ج

عدد المجالات الفرعية في المجال الثانوي (P) هو :

(أ) 1

(ب) 5

(ج) 7

(د) 3

يحقق من الإجابة

د

جسيم لا كتلة له يحمل كمّاً من الطاقة هو:

البروتون

(أ)

الإلكترون

(ب)

الفوتون

(ج)

النيوترون

(د)

تطلق من الطاقة

ج

الاسم العلمي لمركب (CaI_2) هو :

(أ) أكسيد الكالسيوم

(ب) يوديد الكالسيوم

(ج) يوديد البوتاسيوم

(د) كلوريد الكالسيوم

ب

تحقق من الإجابة

الصيغة الكيميائية لحمض الهيدروبيوديك هو :



(أ)



(ب)



(ج)

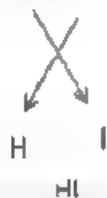


(د)

"الإجابة هي (ج)"

لأن قواعد تسمية الحموض الثنائية (الهيدرو بدل (H) + اسم العنصر السالب + يك)

الهيدروبيوديك



التفاعل $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{\Delta} \text{CaO} + \text{CO}_2$ يمثل تفاعلات :

الأكسدة

(أ)

الاختراق

(ب)

التفكك

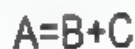
(ج)

الاحتلال

(د)

"الإجابة هي (ج)"

لأن انفصال مركب إلى مركبين هو تفاعل تفكك.



أي المخاليط الآتية متجانسة ؟

(أ) مخلوط المكسرات

(ب) السيلطة

(ج) ملح الطعام مذاب في الماء

(د) مجموعة من الفواكه

الإجابة هي (ج)

لأنه لا يمكن تمييز بين مكونات المخلوط امذاب (ملح الطعام) والمذيب (الماء) بمجرد النظر إليه .

أي من الأمثلة الآتية يعد تغيراً كيميائياً؟

(أ) كسر لوح زجاجي

(ب) تقطيع ورقة

(ج) احتراق ورقة

(د) صفل الألماس

الإجابة هي (ج)

أن احتراق الورقة تغير كيميائي لأنه تغير إلى مواد جديدة ذات خصائص جديدة مختلفة عن المواد قبل التفاعل

المعامل (X) في المعادلة الكيميائية الموزونة $N_2 + XH_2 \rightarrow 2NH_3$

2

(أ)

6

(ب)

3

(ج)

12

(د)

الإجابة هي (ج)

لأنه نوزن المعادلة الكيميائية، يجب أن يتساوى عدد ذرات كل عنصر يمين المعادلة مع عدد ذراته عن يسارها

عدد ذرات (H) عن يمين المعادلة = 6

عدد ذرات (H) عن يسار المعادلة يجب أن يساوي (6)، لذلك الإجابة هي رقم (3).

الصيغة الكيميائية لمركب (ثلاثي فلوريد الكلور) هي:



(أ)



(ب)

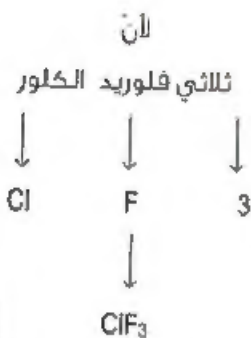


(ج)



(د)

الإجابة هي (أ)



تحقق

تعرف عملية تبخر المادة الصلبة دون أن تنصهر بـ:

التبخر

(أ)

الانصهار

(ب)

التكاثف

(ج)

التسامي

(د)

د

تحقق من الاجابة

كل إلكترون يشغل المجال الأقل طاقة، هو :

(أ) مبدأ أوفباو

(ب) مبدأ باولي

(ج) مبدأ الشك

(د) قاعدة هوند

تحقق من الإجابة

كلما ازداد التردد للموجة :

(أ) ازداد طولها

(ب) قلت طاقتها

(ج) ازدادت طاقتها

(د) ازدادت كتلتها

جـ

تحقق من الإجابة